PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2003-013175

(43)Date of publication of application: 15.01.2003

(51)Int.Cl.

C22C 38/00 B22D 11/00 B22D 11/128 B22D 11/16 C22C 38/14 C22C 38/58

(21)Application number : 2001-194355

(71)Applicant: SUMITOMO METAL IND LTD

(22)Date of filing:

27.06.2001

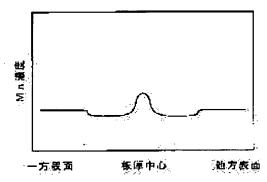
(72)Inventor: KUSHIDA TAKAHIRO

(54) STEEL MATERIAL SUPERIOR IN HYDROGEN-INDUCED CRACKING RESISTANCE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a high strength steel material superior in HIC(hydrogen induced cracking) resistance consisting of an inexpensive high—Mn steel used for linepipes, a cargo tanks, and pressure vessels, towers and tanks for petroleum refining.

SOLUTION: The objective steel material has average Mn concentration lower in the central part of the plate thickness than in the whole steel, and maximum Mn concentration at the central part of the plate thickness, of 2.9 mass% or less.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

13.08.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2003-13175

(P2003-13175A)

(43)公開日 平成15年1月15日(2003.1.15)

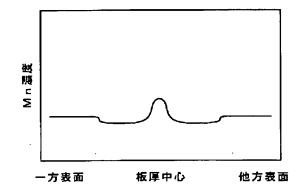
(51) Int.Cl.7		酸別記号		FΙ					デー	-マコード(参考)
C 2 2 C	38/00	301		C 2 2 0	38,	/00		3 0	1 F	
B 2 2 D	11/00			B 2 2 I) 11,	/00			Α	
	11/128	350			11,	/128		3 5	0 A	
	11/16				11,	/16			С	
C 2 2 C	38/14			C 2 2 0	38,	/14				
			審査請求	未請求	政攻軍	の数 5	OL	全	7 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	}	特願2001-194355(P20	001 — 194355)	(71) 出	製人	0000021	118			
						住友金	萬工業	株式会	社	
(22)出願日		平成13年6月27日(200	1.6.27)		•	大阪府:	大阪市	中央区	北浜47	丁目 5 番33号
				(72)発	明者	櫛田	逢弘			
						大阪府	大阪市	中央区	北浜4	丁目 5 番33号
						住友金	第工案	株式会	社内	
				(74) f€3	王人	1001034	181			
						弁理士	森	道雄	(外14	各)

(54) 【発明の名称】 耐水素誘起割れ性に優れた鋼材

(57)【要約】

【課題】ラインパイプ、カーゴタンク、石油精製用の圧力容器や搭槽類等に用いて好適な安価な高Mn鋼からなる耐HIC性に優れた高強度鋼材の提供。

【解決手段】本発明の鋼材は、板厚中心部の平均Mn 濃度が鋼中平均Mn 濃度よりも低く、かつ、板厚中心部における最大Mn 濃度が2.9質量%以下である。



【特許請求の範囲】

【請求項1】板厚中心部の平均Mn濃度が鋼中平均Mn 濃度よりも低く、かつ、板厚中心部における最大Mn 濃 度が2.9質量%以下である耐水素誘起割れ性に優れた 鋼材。

1

【請求項2】板厚中心部の平均Mn濃度が鋼中平均Mn 濃度の0.95倍以下である請求項1に記載の耐水素誘 起割れ性に優れた鋼材。

【請求項3】鋼の化学組成が、質量%で、C:0.01 $\sim 0.1\%$, Si: 0.01 $\sim 0.5\%$, Mn: 0.8 10 ~2%、P:0.025%以下、S:0.002%以 下、Ca:0.0005~0.005%、Ti:0.0 $0.5 \sim 0.05\%$, Nb: 0.005 \sim 0.1%, sol. A1:0.005~0.05%、N:0.01%以下を 含み、残部Fe および不純物である請求項1または2に 記載の耐水素誘起割れ性に優れた鋼材。

【請求項4】Feの一部に代えて、質量%で、V:0. 2%以下を含む請求項3に記載の耐水素誘起割れ性に優 れた鋼材。

【請求項5】Feの一部に代えて、質量%で、Cu: 0.5%以下、Ni:0.5%以下、Cr:3%以下、 Mo: 1. 5%以下およびB: 0. 002%以下のうち の1種以上を含む請求項3または請求項4に記載の耐水 素誘起割れ性に優れた鋼材。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、硫化水素を含む原 油や天然ガス等の輸送に使用されるラインパイプやカー ゴタンク、あるいは石油精製の圧力容器や搭槽類用とし て好適な、耐水素誘起割れ性に優れる鋼材に関するもの 30

[0002]

【従来の技術】硫化水素を含む原油や天然ガス等の輸送 に使用されるラインパイプやカーゴタンク、あるいは石 油精製の圧力容器や搭槽類として用いられる鋼材では、 しばしば水素誘起割れ(以降、HICと称する)が問題 となる。HICとは、硫化水素を含む環境で鋼材が使用 されて腐食したときに、鋼中に侵入した水素によって引 き起こされる割れのことである。

【0003】連続鋳造スラブから製造される鋼材、特に 40 鋼板では、板厚中心部の正偏析帯で、HIC感受性が高 い。その理由は、正偏析帯においては、特にMnおよび P濃度が母材よりも高くなり、その結果として正偏析帯 は母材よりも硬くなりやすいからである。したがって、 従来の耐水素誘起割れ性(以降、耐HIC性と称する) に優れる鋼材は、正偏析帯の硬さをHICが発生しない レベルまで抑えた、偏析しにくい組成、すなわち、低C -低Mn系を基本としたものである。

【0004】たとえば、特開平5-271766号公報 には、連続鋳造スラブの中心偏析を改善するため、低C 50 005~0.1%、so1.A1:0.005~0.05

- 低Mn - Nb - 微量Ti添加のベース鋼に、それぞれ 0.3%以下のCr、Moを複合添加して制御圧延後、 加速冷却する方法が示されている。また、特開平11-302776号公報には、低C-低Mn-Nb-Ti系 鋼のS、Mg、CaおよびOの含有量を厳格に制限して 制御圧延した後、加速冷却する方法が示されている。

【0005】しかし、上記の両公報に示されている方法 では、いずれも、安価に高強度を得やすい元素であるM nの上限を制限せざるを得ないという問題があった。具 体的には、前者の公報に示される鋼のMn含有量の上限 は1. 4%であり、後者の公報に示される鋼のMn含有 量の上限は1.5%である。したがって、Mn含有量の 上限を規定するのに代えて髙価なCrやMoを添加した り、複雑なS、Mg、CaおよびOの含有量の制御をお こなう必要があるのである。すなわち、これら従来の発 明には、安価な高Mn銅からなる耐HIC性に優れた鋼 材を得るという技術的思想は全くない。

【0006】なお、特開平6-220577号公報に は、偏析部のMn濃度を鋼中平均Mn濃度の1.20倍 20 以下に規制したMn含有量の上限が2.5%の耐HIC 性に優れた髙張力鋼板が示されている。しかし、そこに 示されている髙張力鋼板は、必須成分として髙価なC u、Niを多量に含むので、コスト高につくという欠点 を有している。また、この公報には、高価なCu、Ni を含まない安価な高Mn鋼の耐HIC性を向上させると いう技術的思想は全く示されていない。

[0007]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、硫化 水素を含む原油や天然ガス等の輸送に使用されるライン バイブやカーゴタンク、あるいは石油精製の圧力容器や 搭槽類として用いられる鋼材であって、素材の鋼が安価 な高Mn鋼であっても良好な耐HIC性を発揮する高強 度鋼材を提供することにある。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明の要旨は、次の耐 水素誘起割れ性に優れた鋼材にある。

【0009】板厚中心部の平均Mn濃度が鋼中平均Mn 濃度よりも低く、かつ、板厚中心部における最大Mn 濃 度が2. 9質量%以下である耐水素誘起割れ性に優れた 鋼材。

【0010】上記本発明の鋼材は、板厚中心部の平均M n 濃度が鋼中平均Mn 濃度の0.95倍以下であること が望ましく、この場合には耐HIC性が一段と向上す る。

【0011】また、上記本発明の鋼材は、化学組成が、 質量%で、C:0.01~0.1%、Si:0.01~ 0.5%、Mn:0.8~2%、P:0.025%以 下、S:0.002%以下、Ca:0.0005~0. 005%, Ti:0.005~0.05%, Nb:0.

%. N: 0. 0 1 %以下を含み、残部 F e および不純物 であることが望ましく、この場合にはラインパイプや圧 力容器用として好適である。

【0012】本発明の鋼材は、Feの一部に代えて、 V:0.2%以下、Cu:0.5%以下、Ni:0.5 %以下、Cr: 3%以下、Mo: 1. 5%以下および B: 0. 002%以下のうちの1種以上を含むものであ ってもよい。

[0013]

【発明の実施の形態】以下、本発明の鋼材を上記のよう 10 に定めた理由について鋼板を例にとって詳細に説明す る。

【0014】従来の鋼板では、板厚中心部における合金 元素の濃度は、図1に示すような濃度分布を示す。そし て、板厚中心部の偏析部とそれ以外の部分との合金元素 の濃度比(偏析度)は、合金元素の種類とその濃度に依 存する。

【0015】たとえば、図1に示すMnは、前記の用途 用鋼において使用される種々の合金元素のうちでは最も 偏析度の高い合金元素の1つであり、鋼のMn濃度とC 濃度を高くすればするほど、その偏析度は上昇する。 し たがって、耐HIC性に優れる鋼板を得るには、従来は 前述したように、偏析しにくい低C-低Mn系とする以 外になかった。

【0016】しかしながら、もし、板厚中心部の合金元 素の濃度自体が母材部の濃度よりも低い、すなわち、図 2に示すように、板厚中心部がマクロ(巨視)的に負偏 析になっていれば、その負偏析帯の中でミクロ(微視) 的に正偏析帯が生じていたとしても、負偏析帯の合金元 の合金元素濃度の絶対値が高くならないと予想される。

【0017】また、日本刀が折れにくいのは、硬い芯金 が軟らかい巻金で覆われているからであり、これと同様 に、硬い正偏析帯が軟らかい負偏析帯で覆われている鋼 板では、硬さのわりには割れにくいことが期待される。 つまり、結果として、板厚中心偏析部の耐HIC性が従 来は芳しくなかった高Mn鋼も、耐HIC性が改善され ることが期待される。

【0018】そこで、本発明者は、従来は良好な耐HI C性を確保することが困難であった高Mn鋼を用いて、 板厚中心部をマクロ的に負偏析として、その負偏析帯で 残存する正偏析部を覆うようにすることで、耐HIC性 が改善されるかどうかを実験によって検証した。

【0019】その結果、板厚中心部の平均Mn濃度が鋼 中平均Mn濃度よりも低く、かつ、板厚中心部における 最大Mn 濃度が2.9質量%以下であれば、鋼中平均M n濃度が1.5質量%を超える髙Mn鋼よりなる鋼材で も良好な耐HIC性が確保されることを知見し、本発明 を完成させた。

【0020】さらに、上記本発明の鋼材は、連続鋳造に 50 造し難い包晶域となる。したがって、C含有量は0.0

よるスラブ製造時の凝固末期に圧下を加えることにより 容易に製造可能である。具体的に説明すると、例えば、 メニスカスからの離間距離が3m程度の位置において一 旦スラブ厚にして20mm程度バルジングさせた後、メ ニスカスからの離間距離が12mの位置から17mの位 置までの間にかけてスラブ厚にして10~20mm程度 の圧下を加えることにより容易に得ることができる。

【0021】板厚中心部における最大Mn濃度:2.9 %以下後述する実施例からも明らかなように、板厚中心 部における最大Mn濃度が2.9%を超えると、耐HI C性が不芳となる。このため、板厚中心部における最大 Mn濃度は2.9%以下と定めた。なお、好ましくは 2. 4%以下であり、この場合にはHICは全く発生し tels.

【0022】板厚中心部における平均Mn濃度:鋼中平 均Mn濃度よりも低いこと後述する実施例からも明らか なように、板厚中心部における最大Mn濃度が2.9% 以下、もしくは好ましい2. 4%以下であっても、板厚 中心部における平均Mn濃度が鋼中平均Mn濃度よりも 高いと、耐HIC性が不芳となる。このため、板厚中心 部における平均Mn濃度は鋼中平均Mn濃度よりも低い ことと定めた。

【0023】なお、板厚中心部における平均Mn濃度が 鋼中平均Mn濃度よりも低いとは、板厚中心部が安定し て負偏析となっているという意味であり、板厚中心部に おける平均Mn濃度は鋼中平均Mn濃度の0.95倍以 下であることが望ましい。

【0024】ここで、板厚中心部とは、最終製品である 鋼板の板厚中心から板厚方向両側にそれぞれ板厚の1/ 素の濃度が低いので偏析度自体が低下し、その正偏析帯 30 20ずつ、すなわち厚み中心部の板厚の1/10の領域

> 【0025】また、板厚中心部の平均Mn濃度とは、上 記に記載定義した板厚中心部の領域のMn濃度の平均値 で、MA(マッピングアナライザー)やEPMAなどを 用いて測定される値のことであり、鋼中平均Mn濃度と は、鋼全体の平均Mn濃度のことであり、レードル値に 等しい。

> 【0026】本発明の鋼材は、板厚中心部の平均Mn濃 度が鋼中平均Mn濃度よりも低く、かつ、板厚中心部に おける最大Mn濃度が2.9質量%以下であればよく、 鋼材の化学組成に特別な制限はない。しかし、ラインバ イプや圧力容器用として望ましい本発明になる鋼材の化 学組成を例示すれば、次のとおりである。なお、以下の 説明中における「%」は、特に断らない限り、「質量 %」を意味する。

 $[0027]C:0.01\sim0.1\%$

Cには、鋼材の強度を安定して確保する作用がある。し かし、その含有量が0.01%を下回ると強度確保が困 難となる。一方、0. 1%を超えて含有させると連続鋳 5

1~0. 1%とするのが望ましい。より望ましい範囲は 0. 03~0. 09%である。

[0028] Si: 0. 01~0. 5%

Siは、脱酸剤として必要である。しかし、その含有量が0.01%を下回ると充分な脱酸効果を確保できない。一方、0.5%を超えて含有させると靭性が低下する。したがって、Si含有量は0.01~0.5%とするのが望ましい。より望ましい範囲は0.05~0.35%である。

 $[0029]Mn:0.8\sim2\%$

Mnには、鋼材の強度を安定して確保する作用がある。また、Mnは、比較的安価な元素でもある。しかし、その含有量が0.8%を下回ると安価に強度を確保するのが困難となる。一方、2%を超えて含有させると、板厚中央部における負偏析帯の中の正偏析帯のMn濃度を、耐HIC性が良好な2.9%以下に制御するのが困難となり、湿潤H2S環境下でHICを起こしやすくなる。したがって、Mn含有量は0.8~2%とするのが望ましい。より望ましい範囲は1.2~1.8%である。

【0030】P:0.025%以下

Pは、不純物元素で、上記のMnと同様に、板厚中心部において正偏析しやすく、結果として正偏析部を硬化させ、HICを発生しやすくする。このため、P含有量は低ければ低いほど望ましいが、過度な低減はコスト上昇を招く。しかし、その含有量が0.025%までであれば特に問題ない。望ましい上限は0.015%である。【0031】S:0.002%以下

Sは、上記のPと同様の不純物元素で、その含有量が 0.002%を超えると、下記のCa添加によって硫化 30 物の形態制御をおこなってもMnSが残存して耐HIC 性が損なわれる。したがって、S含有量は0.002% 以下とするのが望ましい。より望ましい上限は0.00 1%以下である。なお、S含有量は低ければ低いほどよい。

【0032】Ca:0.0005~0.005% Caには、硫化物の形態を制御する作用があり、HICの起点となるMnSの生成を防ぐ。しかし、0.0005%未満の含有量では、硫化物の形態制御効果が乏しく、0.005%を超えて含有させると、硫化物の形態制御効果が飽和するばかりか、過剰のCa介在物が靱性および耐HIC性を損ねる。したがって、Ca含有量は0.0005~0.005%とするのが望ましい。より望ましい範囲は0.001~0.003%である。

[0033] Ti: 0. $005\sim0$. 05%

Tiは、鋼に含まれる不純物元素のNをTiNとして固定し、フリーNによる靱性低下を防ぐとともに、TiNがスラブ加熱時のオーステナイト粒の成長を抑制して細粒化を促進し、靱性を向上させる作用がある。しかし、その含有量が0.005%未満では前配の効果が得られ

ず、0.05%を超えて含有させるとかえって靭性が低下する。したがって、Ti含有量は0.005~0.05%とするのが望ましい。より望ましい範囲は0.01~0.03%であり、フリーNによる靭性低下を防ぐ観点からはTi/Nが3.4程度になるようにTiを含有

[0034] Nb: 0. $005\sim0$. 1%

させるのが望ましい。

N b には、炭化物析出によって鋼を細粒化して靭性を向上させる作用がある。しかし、その含有量が0.005 10 %未満では前記の効果が得られず、0.1%を超えて含有させると溶接部の靭性低下を招く。したがって、N b 含有量は0.005~0.1%とするのが望ましい。より望ましい範囲は0.01~0.05%である。

[0035] sol.Al: 0. 005~0. 05%

A 1 は、脱酸剤として必要である。しかし、その含有量がsol.A 1 含有量で0.005%を下回ると充分な脱酸効果を確保できない。一方、0.05%を超えて含有させると鋼材の清浄性および靱性が低下する。したがって、sol.A 1 含有量は0.005~0.05%とするのが望ましい。より望ましい範囲は0.01~0.04%である

【0036】N:0.01%以下

Nは、上記のPおよびSと同様の不純物元素で、その含有量が0.01%を超えると、前記のTiによりNをTiNとして固定したとしても母材製性が低下するようになる。したがって、N含有量は0.01%以下とするのが望ましい。より望ましい上限は0.005%である。なお、N含有量は低ければ低いほどよい。

【0037】ラインパイプや圧力容器用として望ましい 鋼材の化学組成としては、上記を満たせば十分である が、必要に応じて、以下に述べる元素のうちの1種以上 を積極的に添加含有させたものである方が好ましい。 【0038】V:0.2%以下(積極添加時の好ましい 下限:0.01%)

Vは、鋼を細粒化して観性を向上させるほか、析出した V炭化物かは鋼を強化する作用もあり、これらの効果は 不純物量レベルの含有量でも得られるが、0.01%以 上の含有量で顕著になる。したがって、前記の効果を得 たい場合には積極的に添加含有させてもよい。しかし、 0.2%を超えて含有させると、溶接部の翻性が低下す

く、O. 005%を超えて含有させると、硫化物の形態 40 0. 2%を超えて含有させると、溶接部の靭性が低下す制御効果が飽和するばかりか、過剰のCa介在物が靱性 る。このため、添加含有させる場合のV含有量は 0. 0 2%とするのが望ましい。より望ましい範囲は 0. 005~0. 05%とするのが望ましい。より望ましい範囲は 0. 005~0. 1%である。

【0039】Cu:0.5%以下(積極添加時の好ましい下限:0.05%)

Ni:0.5%以下(積極添加時の好ましい下限:0.05%)

Cr:3%以下(積極添加時の好ましい下限:0.1 %)

その含有量が0.005%未満では前記の効果が得られ 50 Mo:1.5%以下(積極添加時の好ましい下限:0.

i

05%)

B: 0. 002%以下(積極添加時の好ましい下限: 0.0002%

これらの元素には、鋼の強度を向上させる作用があり、 この効果はいずれの元素も不純物量レベルの含有量でも 得られるが、Cu、NiおよびMoは0.05%以上、 Crは0.1%以上の含有量で顕著になる。したがっ て、前記の効果を得たい場合には、これら元素のうちの 1種以上を積極的に添加含有させてもよい。しかし、C u およびNiは0.5%を超えて含有させると、その効 10 果が飽和するばかりか、Niについては髙価な合金元素 でもあるのでコスト上昇を招く。また、Crは3%、M oは1.5%を超えて含有させると、いずれも、溶接部 の靱性が低下するばかりか、Moについては高価な合金 元素でもあるのでコスト上昇を招く。このため、添加含 有させる場合のCuおよびNiの含有量はいずれもO. 005~0.05%、Cr含有量は0.1~3%、Mo 含有量は0.05~1.5%とするのが望ましい。好ま しいCuおよびNiの含有量範囲は0.1~0.3%、 Crの含有量範囲は0.25~2.5%、Moの含有量 20 が550℃を上回ると、加速冷却の効果がなく、逆に、 範囲は0.1~1.2%である。なお、Cu、Ni、C rおよびNiには、耐食性をも向上させる作用もある。 【0040】次に、ラインパイプや圧力容器用として望 ましい本発明になる鋼材の連続鋳造によるスラブ製造後 における好ましい製造条件について説明する。

【0041】スラブの加熱温度:前述したように、偏析 度合が増した濃厚溶鋼を鋳片の軸心部から排出するため に凝固の末期に圧下を加えて得られたスラブは、圧延や 鍛造等の熱間加工に先立ち加熱するが、その際の加熱温 度が1050℃を下回ると、スラブ中の炭化物が充分に 固溶せず、熱間加工後に所望の強度が得られないことが ある。また、加熱温度が1250℃を上回ると、粗粒化 して靭性の低下を招くことがある。したがって、スラブ の加熱温度は1050~1250℃とするのが望まし い。より望ましい範囲は1100~1250℃である。 なお、熱間加工後に熱処理を実施する場合はこの限りで はない。

【0042】熱間加工の仕上温度:最近は、製造コスト 低減の観点から、熱間加工(圧延)のままで所望の強 度、靭性が得られるように、鋼の化学組成と製造条件を 40 制御するのが一般的である。しかし、熱間加工(圧延) の仕上温度が650℃を下回ると、鋼の変形抵抗が増大 して加工(圧延)が困難になり、900℃を超えると、 鋼の組織が充分微細化せず、所望の強度と靱性が圧延の ままで得られないことがある。したがって、熱間加工 (圧延)の仕上温度は650~900℃とするのが望ま しい。より望ましい範囲は700~850℃であり、熱 間加工後、以下に述べる加速冷却処理をおこなう場合に おける好ましい仕上温度範囲はA.。~850℃、より 好ましい範囲はA、。+30℃~850℃である。

【0043】熱間加工後の加速冷却開始温度:最近は、 前述したように、熱間加工(圧延)のままで所望の強度 と靭性を得るにしても、より低コストの鋼組成で達成さ れるように、熱間加工(圧延)後に水冷等の加速冷却を おこなうのがより一般的である。しかし、加速冷却の開 始温度がA、。変態点−30℃を下回ると、その時点で の残留オーステナイトが変態硬化して耐HIC性と耐S SC性が損なわれることがある。したがって、加速冷却 の開始温度はA、。変態点-30℃以上とするのが望ま しい。より望ましい下限は範囲はA、、変態点以上であ

【0044】加速冷却の冷却速度:板厚中心における冷 却速度が6 ℃/s を下回ると、加速冷却の効果がなく、 逆に、25℃/sを上回ると、鋼が硬化しすぎて耐HI C性と耐SSC性が損なわれることがある。したがっ て、加速冷却時の冷却速度は、板厚中心における冷却速 度で6~25℃/sとするのが望ましい。より望ましい 範囲は10~20℃/sである。

【0045】加速冷却の停止温度:加速冷却の停止温度 350℃を下回ると鋼が硬化しすぎて耐HIC性と耐S SC性が損なわれることがある。したがって、加速冷却 の停止温度は550~350℃とするのが望ましい。よ り望ましい範囲は550~400℃である。

【0046】熱間加工後の熱処理:熱間加工後の熱処理 は必ずしもおこなう必要はないが、焼入れー焼戻し処理 や焼ならし処理等の熱処理をおこなってもよく、この場 合には靱性が一段と向上し、所望の強度が安定して得ら れる。ただし、その際の再加熱温度が850℃を下回る と、鋼中の炭化物が充分に固溶せず、所望の強度が得ら れないことがあり、1100℃を上回ると、粗粒化して 靭性が低下することがある。したがって、熱間加工後に 熱処理をおとなう場合の再加熱温度は、850~110 0℃とするのが望ましい。より望ましい範囲は900~ 1050℃である。なお、熱間加工後の熱処理は、一工 程余計にかけることになり、その分だけ製造コストが上 昇するので、製造コストの低減を図る観点からは推奨で きない。

[0047]

30

【実施例】表1に示す化学組成を有する4種類の鋼を溶 製して連続鋳造により厚さ238mm、幅1800mm のスラブにする際、メニスカスからの離間距離が3mの 位置においてスラブ厚を一旦20 mmバルジングさた 後、表2に示す種々の条件で圧下を加えて中心部のMn 負偏析度合を種々に調整したスラブを得た。なお、比較 のために、一部のスラブにはバルジングおよび圧下を加 えなかった。

【0048】次いで、得られた各スラブの中心部から厚 みと幅の中心がスラブの中心に一致する厚さ150m 50 m、幅100mmの圧延用ブロックを切り出し、表2に

10

示す条件の熱間圧延を施した後、表2に示す条件の加速 冷却処理または大気放冷処理を施し、板厚中心部の平均 Mn偏析度合と最大Mn濃度が種々異なる板厚19.5 mm、幅110mmの鋼板とした。

【0049】得られた各鋼板から、100mm×100mmの全板厚試験片を採取し、NACE T0284に規定されているHIC試験法に準拠し、5質量%NaCl+0.5質量%CH。OOH+1気圧H2S飽和の温度25℃のNACE TM0177溶液中に96時間浸渍した。

【0050】HIC試験の評価は、浸漬後の試験片におけるHICによる割れの面積を超音波によるCスキャンで測定して試験片全面積に占めるHICの割れ面積率(CAR)を求め、CARが3%以下のものを耐HIC性が良好、3%を超えるものを耐HIC性が不芳とした。

* 均Mn 濃度、各測定値中の最大値を最大Mn 濃度とした。

【0052】以上の結果を、表2に、各鋼板の降伏強さ YS(MPa)および引張強さTS(MPa)と併せて 示した。なお、降伏強さYSと引張強さTSは、各鋼板 から外径6mmの引張試験片を採取し、室温下で引張試 験をおこなって調べた値である。

【0053】表2に示す結果からわかるように、本発明で規定する条件を満たす試番2~8および試番13~1 10 6の鋼板は、CARが0~2.8%で、耐HIC性が良好である。

【0054】これに対し、板厚中心部の平均Mn濃度または板厚中心部の最大Mn濃度が本発明で規定する条件を満たさない試番9~12の鋼板は、CARが4.4~10.4%で、耐HIC性が不芳である。また、スラブの製造時に圧下を加えなかった試番1の鋼板は、板厚中心部の最大Mn濃度は本発明で条件を満たすものの、板厚中心部の平均Mn濃度が鋼中平均Mn濃度よりも高いため、CARが18.3%で、耐HIC性が不芳である。

【0055】 【表1】

表 1

				•			- 45								
代 化 学 組 成 (単位:質量%、残部:Feおよび不鈍物)											炖物)				
符	С	Si	Mn	Р	s	Ti	NЬ	Св	sol. Al	N	٧	Cu	Ni	Cr	Мо
A	0. 07	0. 25	1. 55	0.009	0. 0005	0. 018	0. 044	0. 0025	0. 026	0.0040	_	-	_	-	_
æ	0. 06	0. 23	1. 56	0. 008	0. 0007	0.019	0. 028	0, 0027	0. 030	0. 0039	0. 050	1	_	-	1
С	0. 06	0. 17	1.65	0. 005	0. 0004	0. 025	0. 045	0. 0022	0.026	0. 0041	0. 051	0. 29	0. 21	0. 55	0. 20
D	0. 08	0. 05	1. 42	0. 007	0. 0006	0.015	0. 035	0.0031	0. 024	0. 0034	_	0. 31	0. 16	0. 25	_

【表2】

12

														ZX									
		ス	ラ	78	1 [2	時	のE	£Ί	下条件	加熱		冷却關			止溫度	側中の 平均断 濃度	板厚中心!	YS (MPa)	TS (MPa)	CAR (%)			
	代符	Œ	Ŧ	t	2		Æ	下	量 (nm) 量	(°C)	温度 (℃)	始温度 (℃)					平均值	最大値	(W.Fa)	(EFB)	(90)		
П	П			*	ŧ	Æ	7			1	200	800	15		450		* 1.58	2. 41	521	551	18.3		
2										1	830	800	'5		430		1. 43	2. 05	542	581	0.0		
3										740	*	大気放冷		क्त		1. 43	2.05	484	533	0. 1			
4									20		830	800	15	٦	450			2 12	531	565	0.0		
5											740	*	気放	,	†		1. 48	2.13	479	533	1.3		
6			メニスカスか らの離間距離	距離 の位 i. 8m	Г	15			1			<u> </u>			1.55	1.46	2. 36	529	572	0.0			
7	Α						15							1.55	1. 41	2. 45	537	573	1. 3				
8								1160							1.50	2. 86	537	570	2. 8				
9.			が12.3mの位 置から16.8m			1	830	800		İ	450		1.49	*2.93	524	560	* 4.8						
10						٠					15				1. 42	*2.99	524	566	* 6. 2				
11			の位置までの			での	: Ø	Ί		13	13							ļ	* 1.60	2. 76	535	575	* 4. 4
12		[1]	Ŋ				ĺ										*1.69	+3. 28	538	585	*10. 4		
13		1									1	850	790	1		500	1, 56	1. 42	2. 37	547	595	0. 2	
14	В								17		740	*	気波	()	क्त	1.55	1. 42	2. 37	442	530	2.0		
15	С	ı							20	1180	850	830	16		460	1, 65	1. 55	2. 03	643	679	2. 0		
16	D							13	1140	830	800	15		480	1. 42	1. 33	2.41	537	597	1.7			

11

注1) Mn濃度の単位は質量%である。 注2)* 印は本発明で規定する範囲を外れていることを示す。

【発明の効果】本発明の鋼材は、Mn含有量が1.5% を超える場合でも、安定して良好な耐HIC性を発揮す る。このため、今後は益々需要が多くなる高強度鋼材を 安価な髙Mn鋼で供給することができる。

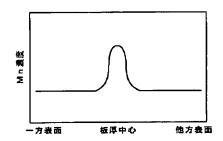
【図面の簡単な説明】

【図1】従来の連続鋳造スラブより製造された鋼材(鋼米

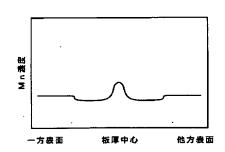
* 板)の板厚中心偏析部における合金元素(Mn)の濃度 分布状態を示す模式図である。

【図2】本発明になる鋼材(鋼板)の板厚中心偏析部に おける合金元素 (Mn) の濃度分布状態を示す模式図で ある。

【図1】



【図2】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.'

識別記号

FΙ C 2 2 C 38/58 テーマコード(参考)

C 2 2 C 38/58